

1.3 酞基聚氨酯泡沫的制备

30 ℃ 下,在 NaOH 溶液中加入 0.68 ~ 0.70 g 聚氨酯泡沫(1 cm³)和 48 g 二乙烯三胺,反应 6 h,水洗并干燥;将上述胺化的泡沫放入 NaOH 溶液中,然后加入 2 mmol · L⁻¹ 蒽醌-2-磺酰氯(ASC)搅拌反应 1 h,待反应结束后取出聚氨酯泡沫,用蒸馏水冲洗干净烘干备用.经元素分析仪测定,反应后酞基聚氨酯泡沫中的酞浓度为 0.03 mmol · g⁻¹.

1.4 偶氮染料活性艳红 X-3B 生物脱色实验

在装有无机盐培养基的血清瓶(250 mL)中加入 200 mg · L⁻¹ 活性艳红 X-3B 和一定浓度的电子供体,调节 pH=7,然后再加入一定浓度的活性污泥和 0.83 g 酞基聚氨酯泡沫块(酞终浓度为 0.1 mmol · L⁻¹),使用橡胶塞密封瓶口,N₂ 曝气 10 min 保持厌氧状态,在一定温度下,于 120 r · min⁻¹ 摇床中反应.分别研究污泥浓度(0.4 ~ 1.8 g · L⁻¹)、电子供体(甲酸钠、乙酸钠、乳酸钠、葡萄糖)、甲酸钠浓度(0.5 ~ 4.5 g · L⁻¹)、温度(30 ~ 50 ℃)对活性艳红 X-3B 厌氧生物脱色的影响.

1.5 酞基聚氨酯泡沫重复使用实验

在装有无机盐培养基的血清瓶(250 mL)中加入一定浓度的活性艳红 X-3B、1.5 g · L⁻¹ 甲酸钠、1.8 g · L⁻¹ 活性污泥,调节培养基初始 pH 为 7.0,加入 0.83 g 酞基聚氨酯泡沫块(酞终浓度为 0.1 mmol · L⁻¹),于 30 ℃、120 r · min⁻¹ 摇床中进行厌氧反应.24 h 后取出酞基聚氨酯泡沫,加入到下一个同样的反应体系,研究酞基聚氨酯泡沫的重复使用效率及长期使用性能.

1.6 分析方法

污泥浓度(MLSS)采用重量法进行测定^[15].

染料浓度测定方法:取培养液离心后(10 000 r · min⁻¹, 5 min)的上清液,以不含染料的无机盐培养基为参比,利用 JASCO V-560 紫外可见分光光度计,在染料活性艳红 X-3B 相应的最大吸收波长处(538 nm)测量其吸光度.染料脱色率计算如下:

$$r = (A_0 - A_t) / A_0 \times 100\%$$

式中: A₀、A_t 分别为初始时刻和培养 t 时刻上清液的吸光度; r 为脱色率, %.

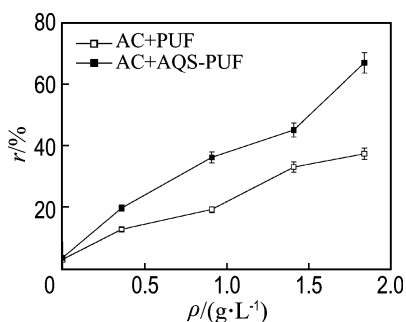
1.7 聚氨酯泡沫的表征

使用电子扫描电镜(SEM)对聚氨酯泡沫和酞基聚氨酯泡沫表面形态的变化进行表征.

2 结果与讨论

2.1 活性污泥浓度对活性艳红 X-3B 生物脱色的影响

以 3 g · L⁻¹ 甲酸钠为电子供体,向反应体系中加入酞基聚氨酯泡沫(0.1 mmol · L⁻¹ 固定化酞),并以普通聚氨酯泡沫为对照,于 30 ℃ 下研究不同活性污泥浓度对活性艳红 X-3B 脱色的影响.未添加活性污泥的反应体系中染料浓度基本不变,表明聚氨酯泡沫自身吸附的染料很少,吸附作用可忽略不计.结果如图 1 所示,从加入普通聚氨酯泡沫体系可以看出,未经驯化的活性污泥本身对活性艳红 X-3B 具有一定的脱色能力,并且随着活性污泥浓度的增加,脱色率增大.但当活性污泥浓度大于 1.4 g · L⁻¹ 时,活性艳红 X-3B 脱色率增加缓慢,并且当活性污泥浓度达到 1.8 g · L⁻¹ 时,活性艳红 X-3B 脱色率达到最大.相比较,在含有酞基聚氨酯泡沫体系中,活性艳红 X-3B 的脱色率随着活性污泥浓度的增加大幅度提高,当活性污泥浓度达到 1.8 g · L⁻¹ 时,活性艳红 X-3B 的脱色率比无酞体系提高了 30%.这不仅表明酞基聚氨酯泡沫具有很好的催化性能,而且表明酞还原菌在活性污泥中普遍存在.因此,在以下实验中污泥浓度采用 1.8 g · L⁻¹.



AC+PUF:活性污泥+普通聚氨酯泡沫体系;

AC+AQS-PUF:活性污泥+酞基聚氨酯泡沫体系

图 1 不同活性污泥浓度对活性艳红 X-3B 生物脱色的影响

Fig. 1 Effect of the activated sludge concentration on the bio-decolorization of Reactive Brilliant Red X-3B

2.2 不同电子供体对活性艳红 X-3B 生物脱色的影响

不同电子供体对偶氮染料的生物脱色率会有不同的影响^[16]. 为此, 在 30 ℃ 条件下, 本文选取 4 种常用电子供体(甲酸钠、乙酸钠、乳酸钠、葡萄糖, 皆为 $3 \text{ g} \cdot \text{L}^{-1}$) 来研究不同电子供体对活性艳红 X-3B 生物脱色的影响. 实验结果如图 2 所示, 其中以葡萄糖作为电子供体时, 活性艳红 X-3B 的脱色率最低. 主要是因为反应结束后体系 pH 变为 3.6, 不利于微生物的代谢. 其他 3 种电子供体对活性艳红 X-3B 的生物脱色率影响相差不大. 相比较来看, 甲酸钠为比较适宜的电子供体. 因此以下实验中采用甲酸钠作为电子供体.

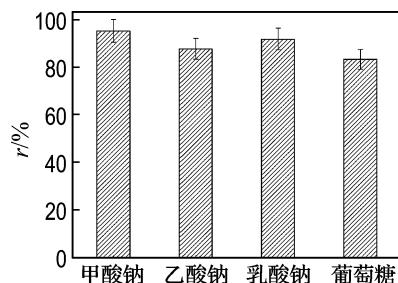


图2 不同电子供体对活性艳红 X-3B 生物脱色的影响

Fig. 2 Effect of different electron donors on the bio-decolorization of Reactive Brilliant Red X-3B

2.3 甲酸钠浓度对活性艳红 X-3B 生物脱色的影响

在 30 ℃ 条件下, 甲酸钠浓度对活性艳红 X-3B 生物脱色的影响如图 3 所示. 从图中可以看出, 当甲酸钠浓度为 $1.5 \text{ g} \cdot \text{L}^{-1}$, 活性艳红 X-3B

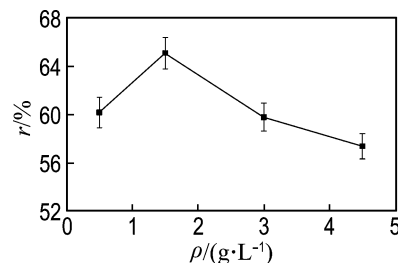


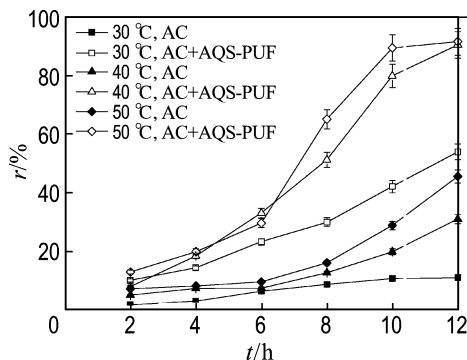
图3 甲酸钠浓度对活性艳红 X-3B 生物脱色的影响

Fig. 3 Effect of the concentration of sodium formate on the bio-decolorization of Reactive Brilliant Red X-3B

的脱色率最大. 过低浓度的甲酸钠不能满足染料脱色的需要, 但当甲酸钠浓度高于 $1.5 \text{ g} \cdot \text{L}^{-1}$ 时, 脱色率略有下降. 因此下面实验采用的甲酸钠浓度为 $1.5 \text{ g} \cdot \text{L}^{-1}$.

2.4 温度对活性艳红 X-3B 生物脱色的影响

温度对活性艳红 X-3B 生物脱色的影响如图 4 所示, 随着温度的增加, 微生物的代谢活性提高, 活性艳红 X-3B 的脱色率呈增大趋势. 在温度分别为 30、40、50 ℃, 含有 $0.1 \text{ mmol} \cdot \text{L}^{-1}$ 固态酞体系中的活性艳红 X-3B 脱色率分别比无酞体系提高了 43%、60%、46%. 这与 Dos Santos 报道的结论一致^[17]. 推测可能是温度的增加, 提高了活性污泥中酞还原菌的酞呼吸作用. 但考虑到实际应用过程中, 提高温度会增加废水处理成本, 因此在以下实验中, 采用的是 30 ℃.



AC: 活性污泥体系; AC+AQS-PUF: 活性污泥+酞基聚氨酯泡沫体系

图4 温度对活性艳红 X-3B 生物脱色的影响

Fig. 4 Effect of temperature on the bio-decolorization of Reactive Brilliant Red X-3B

2.5 酞基聚氨酯泡沫重复使用情况

在活性艳红 X-3B 浓度为 $200 \text{ mg} \cdot \text{L}^{-1}$, 活性污泥浓度为 $1.8 \text{ g} \cdot \text{L}^{-1}$, 甲酸钠浓度为 $1.5 \text{ g} \cdot \text{L}^{-1}$ 时, 研究了酞基聚氨酯泡沫的循环使用情况. 结果如图 5 所示, 酞基聚氨酯泡沫循环使用 10 次后, 活性艳红 X-3B 的脱色率仍达 90% 以上, 表明聚氨酯泡沫共价固定 AQS 较为稳固, 固定后的 AQS 具有较好的催化性能.

2.6 酞基聚氨酯泡沫长期使用性能

在上述研究的基础上, 研究了酞基聚氨酯泡沫的长期使用性能. 实验结果如图 6 所示, 当初始

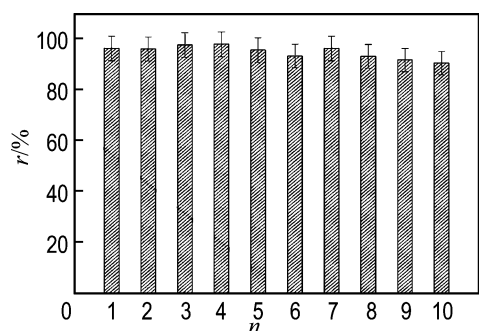
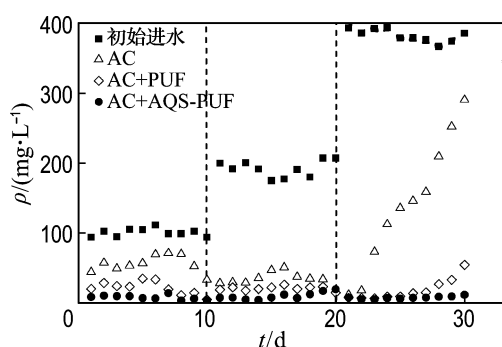


图 5 醌基聚氨酯泡沫的循环使用性能

Fig. 5 AQS-PUF reuse performance



AC: 活性污泥体系, AC+PUF: 活性污泥+普通聚氨酯泡沫体系, AC+AQS-PUF: 活性污泥+醌基聚氨酯泡沫体系

图 6 长期使用过程中醌基聚氨酯泡沫的催化性能

Fig. 6 Catalytic performance of AQS-PUF during the long running

进水浓度为 $100 \text{ mg} \cdot \text{L}^{-1}$ 时, 含有醌基聚氨酯泡沫体系 (AC+AQS-PUF) 中活性艳红 X-3B 脱色率稳定维持在 90% 以上, 而活性污泥体系 (AC) 和含有普通聚氨酯泡沫体系 (AC+PUF) 中的活性污泥在经过大约 10 d 适应后, 活性艳红 X-3B

的脱色率才达到 90%。研究表明, 醌基聚氨酯泡沫能够明显缩短活性污泥厌氧处理活性艳红 X-3B 的启动时间。

当进水浓度提高到 $200 \text{ mg} \cdot \text{L}^{-1}$ 时, 活性污泥体系活性艳红 X-3B 的脱色率呈现出先降低、后增大的趋势, 其抗冲击性能明显低于其他两个体系。含有醌基聚氨酯泡沫体系处理活性艳红 X-3B 的性能最高。当进水浓度继续提高到 $400 \text{ mg} \cdot \text{L}^{-1}$ 时, 含有醌基聚氨酯泡沫体系中活性艳红 X-3B 的脱色率始终高于 90%; 含有普通聚氨酯泡沫体系中活性艳红 X-3B 的脱色率略低一些, 并在 27 d 后开始逐渐降低; 活性污泥体系的脱色率更从 97% 降低到 25%, 反应体系崩溃。研究表明, 醌基聚氨酯泡沫能够提高活性艳红 X-3B 的厌氧生物脱色速率, 并且具有一定的稳定性。

反应结束后, 从反应体系中取出醌基聚氨酯泡沫, 通过扫描电镜可以看到 (如图 7 所示), 醌基聚氨酯泡沫表面附着很多微生物。这是因为聚氨酯泡沫的大孔网状结构适宜微生物附着生长^[18-19]; 并且也增强了固定化醌与微生物的直接接触。通过含有醌基聚氨酯泡沫反应体系的处理性能可以推测出, 醌基泡沫表面附着的微生物能够充分有效地还原固定化的醌, 被还原的醌也能够将电子传递给偶氮染料, 从而提高偶氮染料的脱色速率^[18-19]。

此外, 醌基聚氨酯泡沫与普通聚氨酯泡沫相比, 表面上都附着很多污泥颗粒和微生物, 未见有明显区别。推测可能是附着的微生物种类有些差异, 目前正在进一步分析。

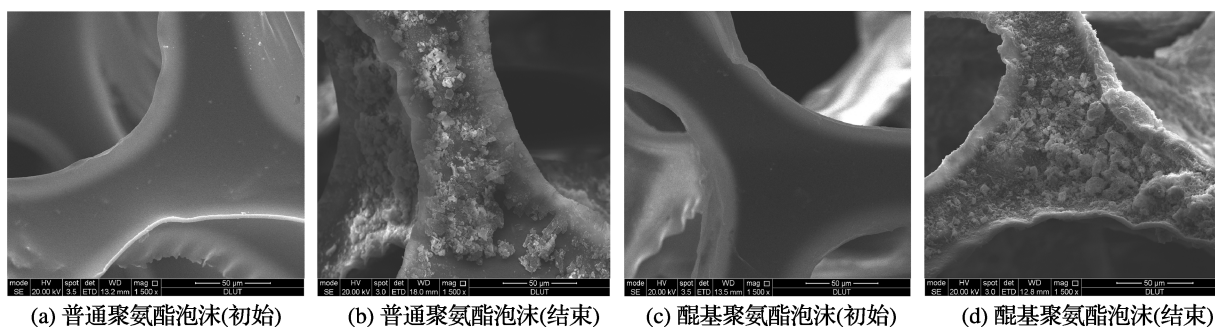


图 7 不同聚氨酯泡沫电镜照片

Fig. 7 SEM photographs of different polyurethane foams

3 结 论

(1) 污泥浓度、电子供体和温度对活性艳红 X-3B 厌氧生物脱色具有不同程度的影响, 酞基聚氨酯泡沫能够强化活性污泥厌氧处理活性艳红 X-3B。

(2) 污泥浓度 $1.8 \text{ g} \cdot \text{L}^{-1}$, 甲酸钠浓度 $1.5 \text{ g} \cdot \text{L}^{-1}$, 温度 $30 \text{ }^{\circ}\text{C}$ 时, 酞基聚氨酯泡沫连续使用 10 次, 活性艳红 X-3B 脱色率一直能够保持在 90% 以上, 重复利用性能较好。

(3) 活性污泥厌氧处理活性艳红 X-3B 连续 30 d 实验表明, 酞基聚氨酯泡沫不仅能够提高活性艳红 X-3B 厌氧脱色率, 并且能够明显缩短活性污泥厌氧处理活性艳红 X-3B 的启动期。

参考文献:

- [1] 徐文东, 文湘华. 微生物在含染料废水处理中的应用[J]. 环境污染治理技术与设备, 2000, **1**(2): 9-16.
XU Wen-dong, WEN Xiang-hua. Functions of microorganisms in dyeing wastewater treatment [J]. **Techniques and Equipments for Environmental Pollution Control**, 2000, **1**(2): 9-16. (in Chinese)
- [2] Santhy K, Selvapathy P. Removal of reactive dyes from wastewater by adsorption on coir pith activated carbon [J]. **Bioresource Technology**, 2006, **97**(11): 1329-1336.
- [3] 杨岳平, 吴星义, 徐新华, 等. 印染废水的 UV-Fenton 氧化处理研究[J]. 高校化学工程学报, 2001, **15**(3): 242-247.
YANG Yue-ping, WU Xing-yi, XU Xin-hua, *et al.* Treatment of dyeing wastewater by photo-assisted Fenton system [J]. **Journal of Chemical Engineering of Chinese Universities**, 2001, **15**(3): 242-247. (in Chinese)
- [4] Supaka N, Juntongjin K, Damronglerd S, *et al.* Microbial decolorization of reactive azo dyes in a sequential anaerobic-aerobic system [J]. **Chemical Engineering Journal**, 2004, **99**(2): 169-176.
- [5] Van Der Zee F P, Villaverde S. Combined anaerobic-aerobic treatment of azo dyes-A short review of bioreactor studies [J]. **Water Research**, 2005, **39**(8): 1425-1440.
- [6] Stolz A. Basic and applied aspects in the microbial degradation of azo dyes [J]. **Applied Microbiology and Biotechnology**, 2001, **56**(1-2): 69-80.
- [7] Encinas-yocupicio A A, Razo-flores E, Sanchez-diaz F, *et al.* Catalytic effects of different redox mediators on the reductive decolorization of azo dyes [J]. **Water Science and Technology**, 2006, **54**(2): 165-170.
- [8] Van Der Zee F P, Cervantes F J. Impact and application of electron shuttles on the redox (bio) transformation of contaminants: A review [J]. **Biotechnology Advances**, 2009, **3**(27): 256-277.
- [9] Rau J, Knackmuss H J, Stolz A. Effects of different quinoid redox mediators on the anaerobic reduction of azo dyes by bacteria [J]. **Environmental Science and Technology**, 2002, **36**(7): 1497-1504.
- [10] LIU Guang-fei, ZHOU Ji-ti, WANG Jing, *et al.* Acceleration of azo dye decolorization by using quinone reductase activity of azoreductase and quinone redox mediator [J]. **Bioresource Technology**, 2009, **100**(11): 2791-2795.
- [11] Costa M C, Mota S, Nascimento R F, *et al.* Anthraquinone-2, 6-disulfonate (AQDS) as a catalyst to enhance the reductive decolourisation of the azo dyes Reactive Red 2 and Congo Red under anaerobic conditions [J]. **Bioresource Technology**, 2010, **101**(1): 105-110.
- [12] 张禄艳, 王 竞, 吕 红, 等. 高盐条件下染料酸性橙 7 的生物降解特性[J]. 中国环境科学, 2009, **29**(6): 640-645.
ZHANG Lu-yan, WANG Jing, LV Hong, *et al.* Biodegradation characteristics of Acid Orange 7 under hypersaline conditions [J]. **China Environmental Science**, 2009, **29**(6): 640-645. (in Chinese)
- [13] LV Hong, ZHOU Ji-ti, WANG Jing, *et al.* Enhanced biodecolorization of azo dyes by anthraquinone-2-sulfonate immobilized covalently in polyurethane foam [J]. **Bioresource Technology**, 2010, **101**(18): 7185-7188.
- [14] FENG Fang, Uno B, Goto M, *et al.* Anthraquinone-2-sulfonyl chloride: a new versatile

- derivatization reagent-synthesis mechanism and application for analysis of amines [J]. **Talanta**, 2002, **57**(3):481-490.
- [15] 国家环境保护总局《水和废水监测分析方法》编委会. 水和废水监测分析方法[M]. 4 版. 北京:中国环境科学出版社, 2002:107-108.
- Editorial Board of Water Quality & Wastewater Monitoring Method, The Central People's Government of the People's Republic of China. **Water Quality & Wastewater Monitoring Method** [M]. 4th ed. Beijing:China Environmental Science Press, 2002:107-108. (in Chinese)
- [16] Ong S A, Toorisaka E, Hirata M, *et al.* Granular activated carbon-biofilm configured sequencing batch reactor treatment of C. I. Acid Orange 7 [J]. **Dyes and Pigments**, 2008, **76**(1):142-146.
- [17] Dos Santos A B, Bisschops L A E, Cervantes F J, *et al.* Effect of different redox mediators during thermophilic azo dye reduction by anaerobic granular sludge and comparative study between mesophilic (30 °C) and thermophilic (55 °C) treatments for decolourisation of textile wastewaters [J]. **Chemosphere**, 2004, **55**(15):1149-1157.
- [18] Coughlin M F, Kinkle B K, Bishop P L. Degradation of Acid Orange 7 in an aerobic biofilm [J]. **Chemosphere**, 2002, **46**(1):11-19.
- [19] Nurdan K P, Raziye O U, Fulya E. Biodecolourization of Direct Blue 15 by immobilized phanerochaete chrysosporium [J]. **Process Biochemistry**, 2005, **40**(5):1923-1927.

Study of enhanced bio-decolorization effect of Reactive Brilliant Red X-3B by activated sludge using anthraquinone-2-sulfonate immobilized in polyurethane foam

ZHOU Ji-ti, WANG Ying, LÜ Hong*, WANG Jing, YANG Xu

(Key Laboratory of Industrial Ecology and Environmental Engineering, Ministry of Education,
Dalian University of Technology, Dalian 116024, China)

Abstract: The accelerating effect of anthraquinone-2-sulfonate (AQS) immobilized in polyurethane foam (PUF) on anaerobic bio-decolorization of azo dye Reactive Brilliant Red X-3B by activated sludge is investigated. The experimental results show that the sludge concentration, electron donors and temperature have different effects on AQS-PUF mediated bio-decolorization of Reactive Brilliant Red X-3B. After 10 repeated experiments using AQS-PUF under the anaerobic conditions (30 °C, 1.8 g · L⁻¹ sludge and 1.5 g · L⁻¹ sodium formate), immobilized AQS-mediated bio-decolorization efficiency of Reactive Brilliant Red X-3B retains 90% of their original value. The decolorization efficiencies of Reactive Brilliant Red X-3B are obviously enhanced using AQS-PUF during 30 days running. Compared with the lacking immobilized AQS, the start-up time of bio-decolorization of Reactive Brilliant Red X-3B is significantly shortened using AQS-PUF under anaerobic conditions.

Key words: AQS-PUF; activated sludge; anaerobic; azo dye; bio-decolorization

酞基聚氨酯泡沫强化活性污泥脱色活性艳红 X-3B 特性研究

周集体, 王颖, 吕红*, 王竞, 杨旭

(大连理工大学 工业生态与环境工程教育部重点实验室, 辽宁 大连 116024)

摘要: 研究了酞基聚氨酯泡沫强化活性污泥厌氧处理偶氮染料活性艳红 X-3B 的特性. 实验结果表明: 不同污泥浓度、电子供体和温度对活性艳红 X-3B 厌氧生物脱色具有不同程度的影响; 在污泥浓度 $1.8 \text{ g} \cdot \text{L}^{-1}$, 电子供体甲酸钠浓度 $1.5 \text{ g} \cdot \text{L}^{-1}$, 温度 30°C 条件下, 酞基聚氨酯泡沫连续使用 10 次, 其介导的活性艳红 X-3B 脱色率一直能够保持在 90% 以上, 且其在连续 30 d 强化活性艳红 X-3B 脱色过程中起到了很好的催化作用; 与无酞体系相比, 活性污泥厌氧处理活性艳红 X-3B 的启动期明显缩短了.

关键词: 酞基聚氨酯泡沫; 活性污泥; 厌氧; 偶氮染料; 生物脱色

中图分类号: X172 **文献标志码:** A

0 引言

随着印染工业的发展和染料品种的日益增多, 染料废水给环境带来的污染日益加大^[1]. 目前染料废水的处理方法主要有物理法^[2]、化学法^[3]和生物法^[4]. 生物法具有操作简单、运行成本低、二次污染少等优点, 其中厌氧-好氧工艺是处理这类废水的有效方法之一^[5]. 然而, 在厌氧条件下, 偶氮染料的脱色速率缓慢, 是偶氮染料完全生物降解的瓶颈^[6]. 最近研究表明, 水溶性酞类化合物如蒽醌-2-磺酸、蒽醌-2,6-二磺酸作为氧化还原介体可以加速偶氮染料厌氧生物脱色速率^[7-10]. 其过程为酞化合物首先被微生物还原为氢酞, 后者再将电子传递给偶氮染料, 从而使偶氮染料还原为芳香胺, 同时酞化合物再生^[11]. 但是, 在废水处理过程中, 连续添加这类酞化合物介体会造成成本的增加, 并且它们易随出水流失造成二次污染^[12]. 为此, 本实验室采用化学共价方法将蒽醌-2-磺酸(AQS)固定在聚氨酯泡沫上, 固定后的 AQS 对偶氮染料生物脱色具有较好的催化作用^[13].

在实际的偶氮染料废水处理过程中, 所用的活性污泥往往需要经过长时间的驯化才能满足要

求. 但近年来发现, 酞化合物能够提高未经驯化的活性污泥处理偶氮染料脱色的能力^[9]. 基于此, 本文研究酞基聚氨酯泡沫强化活性污泥厌氧处理偶氮染料脱色的特性, 以期固定化氧化还原介体在偶氮染料废水处理工艺中的实际应用提供一定的理论基础.

1 材料与方法

1.1 实验材料和药品

聚氨酯泡沫由大连兰大生物环境技术有限公司提供. 实验所用活性污泥来自大连春柳河污水处理厂二沉池. 偶氮染料活性艳红 X-3B 购自天津天顺化工有限公司; 蒽醌-2-磺酸(AQS)购自美国 Sigma-Aldrich 公司; 蒽醌-2-磺酰氯(ASC)按文献^[14]方法合成; 其余药品均为分析纯.

1.2 培养基

无机盐培养基组成 ($\text{g} \cdot \text{L}^{-1}$): NH_4Cl 1.0, KH_2PO_4 0.5, K_2HPO_4 0.6, $\text{MgCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ 0.2, $\text{CaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ 0.05.

厌氧培养基组成: 在无机盐培养基基础上加甲酸钠 $3.0 \text{ g} \cdot \text{L}^{-1}$; $\text{pH}=7$.

收稿日期: 2011-11-19; 修回日期: 2013-01-20.

基金项目: 国家自然科学基金资助项目(21077019).

作者简介: 周集体(1956-), 男, 教授, 博士生导师; 吕红*(1973-), 女, 副教授, E-mail: lvhonghj@dlut.edu.cn.